

saja aljumaaily
2017



الاجوبة النموذجية من مركز فحص الدراسة الاعدادية الكيمياء

السادس العلمي الاحيائي التمهيدي 2017



RTEDU



RT_EDU1



rt_edu



A_M_Z_F

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

﴿وقل اعلموا فسيري الله عملكم ورسوله والمؤمنون﴾

انطلاقاً من قول المصطفى (ص): ((زكاة العلم نشره وتعليمه))

تضع شبكة مواقع رحلة التفوق في السادس التعليمية التربوية الخيرية بين ايديكم احدي اعمالها من ملازم مرحلة السادس الاعدادي هذه المرحلة الهامة والحصيرية في حياة اعزائنا الطلبة وخاصة المتعافين منهم ولهن يتعذر عليه اقتناء هذه المساعدات المدرسية في محافظاتنا العراقية العزيزة بهدف النهوض وتطوير الواقع التعليمي ولو بالجزء اليسير .

اذ ان شبكتنا لا تقتصر عاي نشر الملازم المدرسية فقط انها تقوم بنشر الدروس المرئية المجانية لكفاً التدريسيين بالاضافة الى مجموعة قنواتنا التدريسية وكذلك الارشادات والنصائح وطرق الدراسة الصحيحة هذا من جهة. اما من جهة اخرى فهو كسر لشوكة بعض المحسوبين على الكادر التدريسي ممن يرفضون نشر ملازمهم والتعاون مع ابنائهم الطلبة لياخذوا من المال هدفاً لهم ويتناسوا مصلحة الطالب والواقع التعليمي المتدني.

علماً ان كادر الشبكة والقائمين عليها هم مجموعة من الشباب العراقي الواعي المثقف بالاضافة الى تعاون بعض المدرسين الكرام كما واننا غير تابعين لأي جهة كانت رسمية او غير رسمية انها سر تجمعنا وعملنا هو خيري بحت اهلين من الله عز وجل ان يوفقنا لتقديم كل ما هو صالح لشعبنا ووطننا الحبيب.

كادر شبكة رحلة التفوق في السادس

٢٠١٥/٨/٢١

ا.د: مينا الاحمد

ا.د: اشرف الوائلي





الدور / المصنف

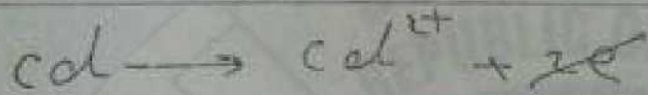
الدرجة المهنية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠١٧ / ٢٠١٦

الدرجة / التخصص / الإحصائي

اسم المادة

جواب السؤال / الدرلة / الدرجة

الدرجة / الإجابة



$$E_{\text{anode}}^{\circ} = +0.4$$

176

س



$$E_{\text{cathode}}^{\circ} = +0.34$$



$$E_{\text{cell}}^{\circ} = E_{\text{anode}}^{\circ} + E_{\text{cathode}}^{\circ}$$

$$= 0.4 + 0.34 = +0.74 \text{ V}$$

$$E_{\text{cell}} = E_{\text{cell}}^{\circ} - \frac{0.026}{n} \ln \frac{[\text{Cd}^{2+}]}{[\text{Cu}^{2+}]}$$

$$= 0.74 - \frac{0.026}{2} \ln \frac{0.2}{0.1}$$

$$= 0.74 - 0.013 \times 2.303 \log 2$$

$$= 0.74 - 0.013 \times 2.303 \times 0.3$$

$$= 0.74 - 0.0089$$

$$E_{\text{cell}} = 0.7311 \text{ V}$$

$$\Delta G = -n F E_{\text{cell}}$$

$$\Delta G = -2 \times 96500 \times 0.7311$$

$$\Delta G = -141.1 \text{ J}$$

نظام واحد واحد على الخطأ الحساب وللمرة واحدة



الاموية الاموية للدراسة الاحصائية للعام الدراسي ٢٠١٦ / ٢٠١٧ الدور الثاني

اسم الطالب: كيميا
الفرقة: الفيزياء / الاحصائية

اسئلة امتحان الاول (الفرقة)

الاسئلة	الصفحة	الدرجة	الاجابة
١	٩٤	٢	١) ادلاء :- تقل الانشروية وتصبح اقل من صفر
		٢	٢) ثانيا :- تزداد الانشروية وتصبح ايجابية
	٩٥	٣	٢) التفاعلات الامتزازية المتبادلة :- الاجابة هنا ان يفسر التفاعلات المتبادلة المتبادلة :- التفاعلات المتبادلة المتبادلة المتبادلة من طرف التفاعلات
	١٩٨		دراسة ثابته :-
		٣	هو السنو بين كمية المذاب المتعلقه عند حالة اشباع الى كمية المذاب المتعلقه
	٢١٧	٣	السودان ثابته :- هو المجمع الكلي للمركبات عمره الذرة المركزية والمجموعة من اللينيات وساير السدود ثابته لاجد الفان التنبه Rn r xe r Kr

الدور / الكورس

٢٠١٧ / ٢٠١٦

الفرد / المقرر

الكيمياء

اسم المادة

جواب السؤال (الشاخص) الفرد (٢)

الدرجة جواب النموذج وادي الصفحة السؤال

$$pH = pK_a + \log \frac{[Salt]}{[acid]}$$

217

$$5 = 4.7 + \log \frac{[Salt]}{0.2}$$

$$[0.3 = \log \frac{[Salt]}{0.2}] \div \log$$

$$\log^{-1} 0.3 = \frac{[Salt]}{0.2}$$

$$2 = \frac{[Salt]}{0.2} \Rightarrow [Salt] = 0.4 M$$

أما

$$m = M * M * V_L$$

$$= 0.4 * 82 * \frac{500}{1000}$$

$$= 16.4 g$$

أو

$$M = \frac{m}{M} * \frac{1000}{V_{ml}}$$

$$0.4 = \frac{m}{82} * \frac{1000}{500}$$

$$= 16.4 g$$

نظام درجة واحدة لكل
 الخيارات الحساب طريقة واحدة فقط

الاسم: الكيمياء الإجابة الصحيحة للامتحان الإحصائية للعام الدراسي ٢٠١٧ / ٢٠١٦ الدور: العمومي

الاسم: الكيمياء القسم: الصيدلاني

جواب السؤال الثاني (الفرع ب)

السؤال	الدرجة	الجواب
285	5	<p>الإجابة عن راحه فقط (مكرر)</p> <p>الإجابة عن راحه فقط</p> <p>① $CH_3CH_2Cl + Mg \xrightarrow[\text{جوان}]{\text{إيثير}} CH_3CH_2MgCl$</p> <p>$CH_3CH_2MgCl \xrightarrow[2) H_2O/H^+]{DCA_2} CH_3CH_2COOH$</p>
273	5	<p>② $CH_3CH_2Cl + KOH \xrightarrow[H_2O]{\Delta}$</p> <p>$CH_3CH_2OH + Na \longrightarrow CH_3CH_2O^-Na^+ + \frac{1}{2}H_2$</p> <p>$CH_3CH_2O^-Na^+ + CH_3CH_2Cl \longrightarrow NaCl + CH_3CH_2OCH_2CH_3$</p>
289	5	<p>③ $CH_3CH_2Cl + NH_3 \longrightarrow CH_3CH_2NH_3^+Cl^-$</p> <p>$H_2O + NaCl + CH_3CH_2NH_2 \longleftarrow NaOH$</p> <p>البيبل امين</p>



الدراسة للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠١٧ / ٢٠١٦
 الدور / التحصيل
 الفرع / الأحياء

جواب السؤال (الشايف الفرع ب)

الدرجة	الاسم	الدرجة	الدرجة
2	Co $[Ar]_{18} 3d^7 4s^2$ 	84	
2	Co^{+2} $[Ar]_{18} 3d^7$ 		
3	$[Co(CN)_4]^{-2}$ 		
ادارة	<p>نوع التآحيق / dsp^2</p> <p>التآحيق / مربع مستوي</p> <p>الصفة / مختصية / باراً مختصية لعدد إلكترونات</p>		

الدور / تصغير

٢٠١٧ / ٢٠١٦

الاجابة النموذجية للدراسة الإعتدالية للعام الدراسي

الفرقة / العلماء الاحياء

اسم المادة / الكيمياء

المرحل	الصفحة	الاسم	الرقم	الدرجة												
٣	١٨	٣	٢	٣												
<p> $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ </p> <table style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="text-align: center;">a</td> <td style="text-align: center;">y</td> <td style="text-align: center;">0</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">$-x$</td> <td style="text-align: center;">$-3x$</td> <td style="text-align: center;">$+2x$</td> </tr> <tr style="border-top: 1px solid black;"> <td style="text-align: center;">$a-x$</td> <td style="text-align: center;">$y-3x$</td> <td style="text-align: center;">$2x$</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">0.2</td> <td style="text-align: center;">$y-0.3$</td> <td style="text-align: center;">0.2</td> </tr> </table>					a	y	0	$-x$	$-3x$	$+2x$	$a-x$	$y-3x$	$2x$	0.2	$y-0.3$	0.2
a	y	0														
$-x$	$-3x$	$+2x$														
$a-x$	$y-3x$	$2x$														
0.2	$y-0.3$	0.2														
<p> $3x = 0.3$ $x = 0.1 M$ $(a - 0.1) = 0.2$ $a = 0.1 + 0.2 = 0.3 M = 0.3 mol$ $y - 3x \Rightarrow y - 3 \times 0.1 \Rightarrow y - 0.3$ </p>																
<p> $K_c = \frac{[NH_3]^2}{[N_2][H_2]^3}$ </p> <p> $200 = \frac{[0.2]^2}{[0.2][y-0.3]^3}$ </p> <p> $200 = \frac{0.2}{[y-0.3]}$ </p> <p> $(200)(y-0.3)^3 = 0.2 \rightarrow$ </p>																

جواب السؤال / المثال / السؤال ٢

الدرجة	البيان	الصفحة	العدد
٣	$(y - 0.3)^3 = \frac{0.62}{2000}$ <p>بالجذر التكعيبي</p> $(y - 0.3)^3 = (0.0001)$ $y - 0.3 = 0.1$ $y = 0.3 + 0.1$ $y = 0.4 \text{ M}$ $= 0.4 \text{ mol}$	78	3

ملاحظة: - قسم درجة واحدة ملكي، كمنظاري حساب
و مرة واحدة فقط



الجامعة المصرية للدراسات والبحوث
 كلية العلوم - أسيوط
 ٢٠١٧ / ١١ - ١٦
 الامتحان التحريري
 الكيمياء

عنوان السؤال الثالث : الغرض : لبا

الدرجة :
 الوحدة :

الأحاديث من اثنين فقط

32
 ١) $\Delta H_c \neq \Delta H_v$ لأن المحترق ليس مول واحد
 2) $\Delta H_f \neq \Delta H_v$ لأنه يتكون ليس مول واحد

105
 3) وذلك بسبب تفككها التام في محاليلها المائية
 التي المكونات السالبة والموجبة

300
 4) لقابلية سكر الفركتوز على التأكسد بسهولة
 (كاشفا تولن) أو محلول فزهلند بسبب وجود
 مجاميع الهيدروكسيل أمهات التي مجموعة الكاربونيل
 الكيتونية

الدرجة / المسمى
 2016 / 2017

الغرض / الموضوع

الدرجة	الغرض / الموضوع	الجواب	النسبة
8	الغرض / الموضوع	$N = \frac{m}{E_m \cdot V_c}$ $E_m = \frac{M \cdot K_2Cr_2O_7}{\eta}$ $= \frac{294 \text{ g/mol}}{6 \text{ eq/mol}} = 49 \text{ g/eq}$ $m = N_{\text{eq/l}} \times V_c \times E_m$ $= 0.16 \times 2.4 \times 49 = 18.81 \text{ g}$	245

تتم درج واحد من كفا كساب والمرة واحد

الدرجة / المسمى / المحاضر / ١٠١٧ / ٢٠١٦ / ١٠١٧ / ٢٠١٦

اسم المادة / الكيمياء ٢

الدرجة	اسم المادة	اسم الطالب	الصفحة	جواب السؤال (المراج)	الدرجة (بج)
١٠١٧ / ٢٠١٦ / ١٠١٧ / ٢٠١٦	الكيمياء ٢	المحاضر	٩٥	الرقم (بنتائج) K_c لا يتغير	
			١٤٩	٥	
			٤٥٨	$Ca_2 [Fe(en)_3]$	
				$NaOH$ $M_1 V_1 = M_2 V_2$ $(10 \times) = M \times 1000$ $M = \frac{10}{1000} = 0.01$	
				$NaOH \rightarrow Na^+ + OH^-$ $(0.01) \quad (0.01) \quad (0.01)$	
				$pOH = -\log(0.01)$ $= -\log 10^{-2}$ $= 2$	
				$pH = 14 - pOH$ $= 14 - 2$ $= 12$	
				$\Delta pH = pH_2 - pH_1$ $= 12 - 7$ $= 5$	

١٠١٧ / ٢٠١٦ / ١٠١٧ / ٢٠١٦

للرقم 3 واجبات
الفراغ الثاني
الناتج 2 واجبة
والنتيجة اذ واجبة

الدرجة	مواضع الامتحان	الوقت
4	$\text{BaSO}_4 \rightleftharpoons \text{Ba}^{+2} + \text{SO}_4^{-2}$ $1.26 \times 10^{-5} \quad 1.26 \times 10^{-5}$ $K_{sp} = [\text{Ba}^{+2}] [\text{SO}_4^{-2}]$ $K_{sp} = (1.26 \times 10^{-5}) (1.26 \times 10^{-5})$ $= 1.588 \times 10^{-10}$	١٢
2	$M_1 V_1 = M_2 V_2$ $5 \times 2 = M_2 \times 1000 \quad M_2 = \frac{10}{1000} = 0.01 M$ $\text{BaSO}_4 \rightleftharpoons \text{Ba}^{+2} + \text{SO}_4^{-2}$ $S \quad 1.26 \times 10^{-5}$	
4	$\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{-2}$ $K_{sp} = [\text{Ba}^{+2}] [\text{SO}_4^{-2}]$ $1.588 \times 10^{-10} = S (0.01)$ $S = \frac{1.588 \times 10^{-10}}{0.01} = 1.588 \times 10^{-8} M$	

الدرجة: البكالوريوس
الفرع: الكيمياء



الدرجة	اسم الطالب	رقم السؤال
٤٥	<p>١- استفسار الكيمياء التلقائية (سأله) $\Delta G = +$</p> <p>تغير سالب الحرارة $\Delta H = +$</p> <p>في النظام أي لا انتظام $\Delta S = +$</p> <p>$\Delta G = \Delta H - T\Delta S$</p> <p>العملية تلقائية $\Delta H < T\Delta S$</p> <p>٢- يجب ان تكون ذات نقارة عالية</p> <p>٣- يجب ان لا تتفاعل الواسطتين مكونات الهواء الجوي والظروف اذ الكيمياء التلقائية اكسدة الكاربون ولا تتأثر بالهواء</p> <p>٤- يجب ان يكون لها كثرة مراكمة عالية لتسهيل التفاعل</p> <p>٥- عملية التخليل (عاليا ما يكون في الماء المتكسر)</p> <p>٦- يفيد ان لا تكون ساه</p> <p>٧- يفيد ان تكون رطوبة التربة متوفرة</p>	<p>٢٣٨</p> <p>٢٣٨</p>

الدراسة السعودية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠٢٦ / ٢٠٢٧ الدور التحصيلي

المادة: الكيمياء الفرع: الكيمياء العامة

جواب السؤال السادس (الفرع ١) P

الدرجة	الاسم	الصفحة	السؤال
1	وادي	29	<p> $q = Sm \Delta T$ $= 4.2 \times 1000 \times 3.6$ $q = 15120 \text{ J}$ </p> <p>كمية حرارة لفقرة تبيخ اللاحق اكتب</p>
2	وادي		<p> $n = \frac{m}{M}$ $= \frac{3}{32}$ $= 0.094 \text{ mol}$ </p>
2	وادي		<p> $q (\text{J/mol}) = \frac{-15120}{0.094}$ $= -160851 \text{ J/mol}$ </p>
1	وادي		<p> $\Delta H = q_p = -160851 \text{ J/mol}$ </p>
2	وادي		<p> $\Delta H (\text{KJ/mol}) = -160851 \times \frac{1 \text{ KJ}}{1000 \text{ J}}$ $= -160.851 \text{ KJ/mol}$ $= -161 \text{ KJ/mol}$ </p>
<p>ملاحظة: تقسم درجة واحدة على كذا كتاب ولمرة واحدة.</p>			

الدور التحصيلي

٢٠١٧ / ١٢ - ١٦

الإجابة النهائية للامتحان للعام الدراسي

الفرع الكيمياء آحيان

اسم المادة (الكيمياء)

الدرجة	السؤال	النص	الفرع (ك)
		المركب له الصيغة العامة $C_nH_{2n+2}O$	
3	265	<p>١) اكتب الصيغة الجزيئية للمركب لو كان له وزن جزيئي 60.</p> <p>تامة : هو محمول أو كيميائي</p> <p>الصيغة الجزيئية $M = C_nH_{2n+2}O$</p> <p>$60 = 12 \times n + 1 \times 2n + 2 + 16 \times 1$</p> <p>$60 = 12n + 2n + 18$</p> <p>$60 - 18 = 14n$</p> <p>$n = 3$</p> <p>$\therefore C_3H_7O$ الصيغة الجزيئية</p> <p>الصيغة التركيبية</p> <p>١- $CH_3CH_2CH_2OH$ - إيثانول</p> <p>٢- CH_3CH_2CHO - بروبينال</p> <p>٣- CH_3CH_2COOH - حمض البروبانويك</p> <p>٤- CH_3CH_2COH - كحول بروبيل</p> <p>٥- CH_3CH_2COH - كحول بروبيل</p> <p>٦- CH_3CH_2COH - كحول بروبيل</p> <p>٧- CH_3CH_2COH - كحول بروبيل</p> <p>٨- CH_3CH_2COH - كحول بروبيل</p> <p>٩- CH_3CH_2COH - كحول بروبيل</p> <p>١٠- CH_3CH_2COH - كحول بروبيل</p>	

جواب السؤال (السادس) الفرع (ك)

الدرجة	نوع السؤال	الدرجة	النسبة
--------	------------	--------	--------

(2)

189

$$n_{O_2} = \frac{V_{O_2}}{V_m}$$

$$= \frac{0.5 \times 22.4}{22.4}$$

$$n_{O_2} = 0.5 \text{ mol}$$



$$Q(\text{mol} \cdot e^-) = 0.5 \times 4$$

$$= 2 \text{ mol} \cdot e^-$$

$$\text{عدد الإلكترونات} = Q(\text{mol} \cdot e^-) \cdot N_A$$

$$= 2 \times 6.023 \times 10^{23}$$

$$= 12.046 \times 10^{23} e^-$$

ملاحظة: تم دمج درجة واحدة من خطأ الحساب
مرة واحدة.

نمته بهونه نهالته

للمزيد من المهام والدروس وكل ما يخص طلبة السادس
الأعدادي زورونا على مواقع التواصل الاجتماعي ...



رحلة التفوق في السادس



رحلة التفوق في السادس



[telegram.me/A_M_Z_F](https://t.me/A_M_Z_F)



رحلة التفوق في السادس



www.instagram.com/rt_edu

رحلة التفوق في السادس

عطاء بلا حدود

ا.د اشرف الوائلي

ا.د مينا الاحمد